|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Дата | Предмет, класс | Тема | Содержание занятий |
| 08.04.20 | Химия, 8 класс | Растворение. Растворы | Изучить содержание п.35 «Растворение. Растворимость веществ в воде» и тему «Растворение. Растворы» на ресурсе ЦОР. <http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c08/>  Ответить на вопросы:  -Понятие раствора сторонников физической и химической теорий растворов;  - Дать определение гидратов;  -Составить схему классификации растворов по насыщенности .Дать определения различных типов растворов.  -Составить схему классификации веществ по растворимости. Привести примеры веществ каждой группы. |
| 08.04.20 | Химия, 9 класс | Предмет органической химии. | Изучить содержание темы «Предмет органической химии» на ресурсе ЦОР. <http://school-collection.edu.ru/catalog/rubr/d05469af-69bd-11db-bd13-0800200c9c08/>  Ответить на вопросы:  - Предмет органической химии;  -Отличие неорганических и органических веществ;  - Основные положения теории строения органических веществ Бутлерова. |
| 10.04.20 | Химия, 8 класс | Электролитическая диссоциация | Изучить содержание п.36 «Электролитическая диссоциация».  Дать понятие электролитической диссоциации. Схемы диссоциации веществ с ионным и ковалентным полярным типами связи. Зарисовать и сделать надписи к каждому этапу диссоциации. Дать понятие степени диссоциации. Классификация веществ по степени диссоциации ( схема) с примерами. |
| 10.04.20 | Химия, 9 класс | Углеводороды: метан, этан | Найти информацию в Интернете по теме «Углеводороды: метан, этан».  Дать определение углеводородов. Понятие предельных углеводородов. Общая формула предельных углеводородов. Молекулярная и структурная формулы метана, этана и пропана. Физические, химические свойства. Применение . |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |